

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Motto: Chceš-li poznat chemii a kamarádit s ní, musíš dodržovat její zákony a pravidla, pak Tě nezklame.

Chemie se zabývá vlastnostmi a přeměnami látek, které může zjistit pozorováním a pokusy. Pozorujte pokus na videu a po zhlédnutí zkuste najít odpovědi na otázky.

NÁZEV TÉMATICKEHO CELKU: Chemická reakce, rozklad látky

Název pokusu: Smutný konec gumového medvídka

Pomůcky a chemikálie:

zkumavka, stojan s držákem na zkumavky, plynový kahan, krystalický chlorečnan draselný, gumoví medvídci

Co pokus ukazuje:

reakci sacharidů s oxidačním činidlem, jehož rozkladem vzniká kyslík podporující hoření.

Dojde k prudké oxidační reakci se světelným efektem. Jedná se o hoření sacharidů v silně oxidačním činidle.

Chemikálie: krystalický chlorečnan draselný, gumoví medvídci

Pomůcky: zkumavka, stojan s držákem na zkumavky, kahan

Otázky:

1. Ve zkumavce máme sůl chlorečnan draselný, která zahříváním
2. Dochází k termickému rozkladu této látky a přeměně na jiné látky. Jedna z nich je plyn, který podporuje
3. Při této reakce se uvolňuje ve formě tepla a světla. Tato reakce se nazývá